

حصہ الف (کثیر انتخابی سوالات)

سوال ۱۔ مندرجہ ذیل سوالات کے درست جواب کا انتخاب کیجئے۔

۱۔ ان میں سے کون سا ذرہ سب سے بھاری ہے۔

(الف) الیکٹرون (ب) پروٹون (ج) نیوٹرون (د) الفا ذرہ

۲۔ کسی مائیکرو لیا قلم میں قوت جو روشوں کو متحد کیے ہوئی ہے اس کو _____ کہتے ہیں۔

(الف) آئینی بانڈ (ب) کوہیلٹ بانڈ (ج) کوآرڈینیٹ کوہیلٹ بانڈ (د) کیمیائی بانڈ

۳۔ مادوں کی عام حالتیں ہوتی ہیں۔

(الف) 3 (ب) 4 (ج) 3 (د) ان میں سے کوئی نہیں

۴۔ کسی دے گئے ہوئے درجہ حرارت پر حل پذیری کا مطلب ہوتا ہے کہ کسی کی مقدار گرمی میں محلول کے _____ میں حل ہوا ہو۔

(الف) 20 گرام (ب) 100 گرام (ج) 10 گرام (د) 2000 گرام

۵۔ ایک شے کا محلول جو نیلے شے کو ال بدو سے بدو ہوگا۔

(الف) تیزاب (ب) اساس (ج) غیر جانبدار (د) نمک

۶۔ حرارت زوال تعامل میں

(الف) حرارتی توانائی خارج ہوتی ہے (ب) حرارتی توانائی جذب ہوتی ہے

(ج) حرارتی توانائی اخراج کے ساتھ جذب بھی ہوتی ہے (د) ان میں سے کوئی نہیں

۷۔ آکسیجن کو _____ کو دریاخت کیا۔

(الف) دریاخت پوائنٹ (ب) بے بیک (ج) بے پوائنٹ (د) شیل

۸۔ ۱44 سے ۱۰۰ CO₂ کے برابر ہوتا ہے۔

(الف) مہر ماس کے (ب) اٹمی ماس کے (ج) مائیکرو لی ماس کے (د) ماس نمبر کے

۹۔ ان میں سے سب سے زیادہ متعامل (Reactive) ہوتا ہے۔

(الف) Na (ب) Cu (ج) Fe (د) Ca

۱۰۔ MgO میں _____ ہوتا ہے۔

(الف) الیکٹروویلیٹ بانڈ (ب) کوہیلٹ بانڈ (ج) کوآرڈینیٹ کوہیلٹ بانڈ

(د) کیمیائی بانڈ

۱۱۔ ایسا خریقہ کار جس میں مائیکرو لیا قلم کی سطح سے بچ کر علیحدہ ہو جائیں اس کو _____ کہتے ہیں۔

(الف) تصعید (ب) تبخیر (ج) جوش (د) پگھلاؤ

۱۲۔ محلول اور محلول کے مول کسر کا میزان _____ ہوتا ہے۔

(الف) 5 (ب) 2 (ج) 0 (د) 1

۱۳۔ پمپٹری کون سا نمک ہے۔

(الف) اکبر انمک (ب) دیر انمک (ج) تھرانمک (د) نارل نمک

۱۴۔ H₂ اور O₂ کے ملاپ سے پانی کی تشکیل مثال ہے ایک۔

(الف) حرارت زوال تعامل کی (ب) حرارت گیر تعامل کی (ج) تبدیلی تعامل کی

(د) ان میں سے کوئی نہیں

۱۵۔ ہائیڈروجن کے ہم جاؤں کی کل تعداد ہے۔

(الف) ایک (ب) دو (ج) تین (د) ان میں سے کوئی نہیں

۱۶۔ دوری جدول کا نام مکمل پیریڈ _____ ہوتا ہے۔

(الف) 7 (ب) 6 (ج) 3 (د) 1

۱۷۔ گیلیم Ga کا _____ فیملی کے ساتھ تعلق ہے۔

(الف) بورون (ب) کاربن (ج) نائٹروجن (د) فلورین

حصہ ب (مختصر جواب کے سوالات)

نوٹ۔ مندرجہ ذیل سوالات میں سے کسی بھی آٹھ سوالات کے جواب دیں۔ ہر سوال کے 5 نمبر ہیں۔

سوال ۱۔ مندرجہ ذیل میں کسی بھی دو کی تعریف کریں۔

(۱) مائیکرو لی فارمولاس (۲) فارمولاس (۳) مولر ماس

سوال ۲۔ فیراڈے کا پہلا برق پاشیدگی کا قانون بیان کیجئے۔

سوال ۳۔ کیمیا کی مختلف شاخوں کے نام بتائیے اور ہر ایک کی تعریف کیجئے۔

سوال ۴۔ نکل کی طبع کاری کے طریقہ ہائے کار کو بیان کیجئے۔

سوال ۵۔ قانون مطلوب تناسب (Reciprocal) کو بیان کیجئے اور اس کی مثال دیجئے۔

سوال ۶۔ مینڈلیف کے دوری جدول کی خامیاں بیان کیجئے۔

سوال ۷۔ مندرجہ ذیل اصطلاحات میں سے کسی بھی دو کی تعریف کریں۔

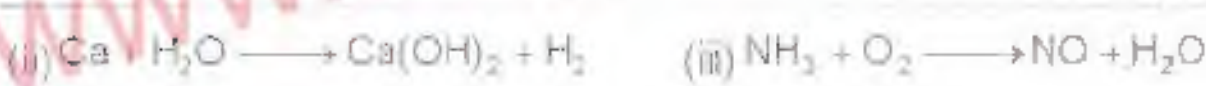
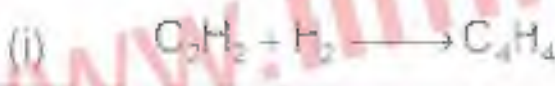
(الف) ٹھوس (ب) پگھلاؤ (ج) تبخیر

سوال ۸۔ ڈالٹن کے اٹمی نظریے کے اہم نکات بیان کیجئے۔

سوال ۹۔ نمک کیا ہوتے ہیں؟ چار مثالیں دیں۔

سوال ۱۰۔ کم سے کم حرارت اور حرارت گیر تعاملات کی دو مثالیں دیجئے۔

سوال ۱۱۔ مندرجہ ذیل دی ہوئی کیمیائی مساواتوں کو متوازن بنائیے۔



حصہ ج (تفصیلی جواب کے سوالات)

نوٹ۔ مندرجہ ذیل سوالات میں سے کسی بھی دو سوالات کے جواب دیں۔ ہر سوال کے 14 نمبر ہیں۔

سوال ۱۲ (الف) ہائیڈروجن بانڈنگ (Hydrogen Bonding) کیا ہے؟ ہائیڈروجن بانڈنگ میں کس قسم کی قوتیں موجود ہوتی ہیں۔

(ب) درج ذیل میں دیئے گئے ایٹم میں کتنے الیکٹرون اور پروٹون ہوتے ہیں؟

(۱) ایلومینیم (۲) آرگن (۳) فلورین (د) سلفر

سوال ۱۳ (الف) حل پذیری پر اثر انداز ہونے والے عوامل پر بحث کیجئے۔

(ب) ذیل میں دیئے دھاتی خواص کی تشریح کیجئے۔

(۱) آب و تاب (Lusture) (۲) موصلیت (Conductivity)

سوال ۱۴ (الف) براؤن موومنٹ Brownian movement سے کیا مراد ہے؟ مثال دے کر سمجھائیے۔

(ب) ایک محلول جس میں 1.5 گرام NaOH کا 250 cm³ محلول میں حل کیا ہوا ہے۔ اس محلول کی مولیرٹی بتائیے۔